



⑯ BUNDESREPUBLIK

DEUTSCHLAND



DEUTSCHES  
PATENT- UND  
MARKENAMT

## Offenlegungsschrift

⑩ DE 100 16 041 A 1

⑮ Int. Cl. 7:

C 08 F 8/42

A 61 L 15/60

DE 100 16 041 A 1

⑯ Anmelder:

Stockhausen GmbH & Co. KG, 47805 Krefeld, DE

⑯ Vertreter:

Kahlhöfer-Neumann-Heilein, Patentanwälte, 40210  
Düsseldorf

⑯ Erfinder:

Inger, Waldemar, 47829 Krefeld, DE; Hose, Rüdiger,  
47918 Tönisvorst, DE; Bohlmann, Heinz-Peter, Dr.,  
47800 Krefeld, DE

⑯ Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht  
zu ziehende Druckschriften:

US	54 96 891 A
US	47 71 105 A
US	46 90 971 A
US	45 58 091 A
US	40 90 013 A
EP	08 89 063 A1
EP	03 86 897 A2

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

⑯ Pulverförmige an der Oberfläche vernetzte Polymerisate

⑯ Die vorliegende Erfindung betrifft ein pulverförmiges, an der Oberfläche nachvernetztes, Wasser oder wäßrige Flüssigkeiten absorbierendes Polymerisat, aufgebaut aus polymerisierten gegebenenfalls vorvernetzten, teilneutralisierten Carboxylgruppen enthaltenden Monomeren. Die vorliegende Erfindung betrifft außerdem ein Verfahren zur Nachbehandlung der o. g. Polymerisate und die Verwendung einer Lösung von wenigstens einem Salz eines mindestens dreiwertigen Kations zur Wiederherstellung der Gelpermeabilität der o. g. Polymerisate, die durch mechanische Einwirkung geschädigt worden sind.

DE 100 16 041 A 1

# DE 100 16 041 A 1

## Beschreibung

[0001] Die vorliegende Erfindung betrifft ein pulverförmiges, an der Oberfläche nachvernetztes, Wasser oder wässrige Flüssigkeiten absorbierendes Polymerisat, aufgebaut aus polymerisierten gegebenenfalls vorvernetzten, teilneutralisierten Carboxylgruppen enthaltenden Monomeren. Die vorliegende Erfindung betrifft außerdem ein Verfahren zur Nachbehandlung der o. g. Polymerisate und die Verwendung einer Lösung von mindestens einem dreiwertigen Kation zur Wiederherstellung der Gelpermeabilität der o. g. Polymerisate, die durch mechanische Einwirkung geschädigt worden sind.

[0002] Wässrige Flüssigkeiten absorbierende Polymerisate, sogenannte Superabsorber sind durch zahlreiche Veröffentlichungen bekannt. Es kommen modifizierte natürliche Polymere und teilweise oder vollständig synthetische Polymere zum Einsatz. Die vollsynthetischen Polymeren werden in der Regel durch radikalische Polymerisation verschiedener hydrophiler Monomere in wässriger Lösung nach unterschiedlichen Methoden hergestellt. Im allgemeinen werden dabei Vernetzer eingesetzt, wodurch das erhaltene Polymerisat nicht mehr wasserlöslich, sondern nur noch wasserquellbar ist. Als Superabsorber können z. B. Polymerisate auf Basis von (Meth-)Acrylsäure verwendet werden, die in teilweise neutralisierter Form als Alkalosalz vorliegen.

[0003] Das Superabsorberpolymer wird in der Regel nach der Polymerisation mechanisch zerkleinert, getrocknet und gemahlen. Dabei fällt das pulverförmige wasserquellbare Polymer je nach Herstellungsverfahren in einem mehr oder weniger breiten Kornspektrum an, das typischerweise in einem Bereich von 10 bis 1000 µm liegt, wovon üblicherweise die Kornfraktion 150 bis 850 µm für praktische Zwecke als Absorptionsmaterial vor allem im Hygienesektor eingesetzt wird. Feinanteile < 150 µm sind aufgrund ihres Staubverhaltens und ihrer inhalationstoxischen Eigenschaften unerwünscht.

[0004] Die Entwicklung neuerer Windelkonstruktionen ist von dem Trend geprägt, immer größere Anteile des voluminösen Cellulosestoffs durch Superabsorber zu ersetzen. Dies geschieht aus Gründen der Volumenreduzierung und vor allem aus Gründen eines verbesserten Eigenschaftsprofils. Durch die erhöhte Konzentration an Superabsorbern kommt es nach erfolgter Flüssigkeitsaufnahme zu verstärktem Kontakt der gequollenen Absorbeteilchen untereinander. Durch die im Stand der Technik beschriebenen Methoden der Oberflächennachvernetzung kann das sogenannte Gelblocking unterdrückt werden, bei dem nur die Oberflächen der Absorbeteilchen anquellen und die Flüssigkeit nicht in die inneren Bereiche vordringt und miteinander verklebt, angequollene Absorbeteilchen eine Sperrsicht für nachfolgende Flüssigkeit aufbauen.

[0005] Die Superabsorber werden deshalb nach dem Zerkleinern, Trocknen, Mahlen und Klassieren an der Oberfläche nachvernetzt.

[0006] Derartige Verfahren der Oberflächennachvernetzung sind beispielsweise in den Patentschriften DE 40 20 780 C1 und US 4,043,952 beschrieben. In der DE 40 20 780 C1 werden die Polymere an der Teilchenoberfläche durch niedermolekulare organische Verbindungen vernetzt. Damit wird nicht nur die Absorptionsfähigkeit unter Druck erhöht, sondern auch das als Gelblocking bekannte Verhalten der Absorber unterdrückt. Der US 4,043,952 ist eine Behandlung der Oberfläche der Absorberpartikel mit mindestens zweiwertigen Metallionen (Sp. 8, Zeile 51) in organischen Lösemitteln zur Verbesserung der Dispergierbarkeit in wässrigem Medium und zur schnelleren Aufnahme der Flüssigkeit zu entnehmen. Aus der EP 233 067 B1 bzw. der US 4,558,091 ist die Oberflächennachvernetzung von Superabsorbern auf Basis von Polyacrylsäure bzw. hydrolysiertem Stärke/Acrylnitril-Pfropfpolymer mit Aluminiumverbindungen in Kombination mit Polyhydroxyalkoholen zur Verbesserung der Absorptionseigenschaften bekannt.

[0007] Während und nach der Oberflächennachvernetzung werden die Polymerpulver durch Misch- und Transportvorgänge in ihrem Kornspektrum durch Bildung von feinteiligem Abrieb verändert, so dass eine erneute Absiebung der Feinanteile vonnöten ist, um den vorherigen Zustand wieder herzustellen. Dadurch entstehen zusätzliche Produktionskosten und Materialverluste, da die Feinanteile nur noch begrenzt oder gar nicht einsetzbar sind. Zusätzlich zur Bildung des Abriebs erfolgt aber auch eine Verschlechterung der Absorptionseigenschaften, die zuvor durch die Oberflächennachvernetzung verbessert wurden, d. h. insbesondere auch die Fähigkeit des gequollenen Absorbergels weiter Flüssigkeit zu transportieren (Gelpermeabilität) wird verschlechtert. Dieses Problem stellt sich nicht nur bei der Herstellung der Superabsorberpulver, sondern letztlich auch bei deren Weiterverarbeitung in der Produktion zur Herstellung von Hygieneprodukten. Dort ist es häufig zu beobachten, dass die Absorptionseigenschaften der Superabsorber während der Förderung durch Abrieb verschlechtert werden und unerwünschtes Staufen auftritt.

[0008] Im Stand der Technik EP 691 995 A1 werden beispielsweise Maßnahmen zur Reduzierung des Staubanteiles durch Zusatz von Polyglykolen beschrieben, die allerdings nur das Staufen verhindern aber nicht die Probleme der verschlechterten Absorptionseigenschaften ausräumen. In der US 5,002,986 wird ein Verfahren zur Verbesserung der Absorptionsgeschwindigkeit von Superabsorbern, die nur aus Feinanteilen bestehen, beschrieben, die in Intensivmischern in Anwesenheit von ionischen Vernetzern zu größeren Teilchen agglomeriert werden. In der DE 196 46 484 A1 werden Superabsorber aus einer Kombination von speziellen Vernetzern und Monomeren beschrieben, die unter mechanischer Belastung einen geringeren Eigenschaftsabfall erleiden. Eine weitgehende Unterdrückung des Eigenschaftsverlustes ist aber auch dadurch nicht zu erreichen.

[0009] Aus dem Stand der Technik ist kein superabsorbierendes Polymer bekannt, dessen Eigenschaften durch die mechanische Beanspruchung während der Förderung bei Produktion und Windelfertigung nicht verschlechtert werden. Aus dem Stand der Technik ist außerdem kein Verfahren bekannt, das die Probleme der Schädigung der Eigenschaften der Superabsorberpulver durch die mechanische Beanspruchung während der Oberflächenmodifizierung und anschließender Förderung bei Produktion und Windelfertigung löst. Allerdings wird eine Absiebung von Feinanteilen auf Kosten der Produktausbeute durchgeführt.

[0010] Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es deshalb Polymerisate zur Verfügung zu stellen, deren Eigenschaften sich während der Windelherstellung nur unwesentlich verschlechtern, die nicht oder wenig stauben und die eine geringere Tendenz zum Verklumpen in Umgebungen mit hoher Luftfeuchtigkeit aufweisen als Produkte des Standes der Technik. Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es außerdem ein Verfahren zur Herstellung von oben genannten Polymerisaten zur Verfügung zu stellen, durch das das Absieben der Feinanteile nach der Oberflächennachvernetzung weitgehend

# DE 100 16 041 A 1

vermieden wird, ohne daß sich die Eigenschaften des Polymerisates wesentlich verschlechtern. Eine weitere Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es eine Substanz zur Verfügung zu stellen, durch die die Gelpermeabilität von durch Abriebvorgänge geschädigten, Feinanteile enthaltenden oberflächenvernetzten Superabsorberpulvern wiederhergestellt wird. [0011] Die Aufgabe wird erfahrungsgemäß durch ein pulverförmiges, an der Oberfläche nachvernetztes, Wasser oder wässrige Flüssigkeiten absorbierendes Polymerisat gelöst, das aus polymerisierten gegebenenfalls vorvernetzten, teilneutralisierten Carboxylgruppen enthaltenden Monomeren aufgebaut ist, wobei das pulverförmige Polymerisat nach der Nachvernetzung mit der vorzugsweise wässrigen Lösung wenigstens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations umgesetzt worden ist.

[0012] Die erfahrungsgemäßen Polymerisate weisen gegenüber Superabsorbern gemäß dem Stand der Technik verbesserte Gelpermeabilitäten auf, die in etwa denen von mechanisch nicht belasteten Polymerisaten entsprechen. Das Retentionsverhalten ist bei dem erfahrungsgemäßen Polymerisat nicht reduziert und die Quellsfähigkeit unter Druck nicht bzw. nur gering abgeschwächt. Ferner hat es sich herausgestellt, dass die erfahrungsgemäßen Polymerisate eine gute Fleißfähigkeit besitzen und eine Verbesserung im sogenannten Anticakingverhalten aufweisen, d. h. bei feuchter Umgebungsluft nur eine geringe Neigung zum Zusammenbacken zeigen und darüber hinaus ein reduziertes Staufen zeigen. Dadurch können die üblicherweise für das Entstauben und die Anticakingbehandlung vorgesehenen Behandlungsschritte reduziert werden oder ganz entfallen. Die erfahrungsgemäßen pulverförmigen Polymerisate ermöglichen eine sichere Weiterverarbeitung z. B. zu Windeln ohne Staufen und Eigenschaftsverlust bei mechanischer oder pneumatischer Förderung.

[0013] Als Salzkomponente in der Lösung können erfahrungsgemäß Chloride, Bromide, Sulfate, Carbonate, Nitrate, Phosphate sowie Salze organischer Säuren wie z. B. Acetate und Lactate und andere Salze von mindestens dreiwertigen Kationen eingesetzt werden. Beispiele für erfahrungsgemäß einsetzbare Kationen sind Aluminium, sowie Eisen, Chrom, Mangan, Titan, Zirkonium und andere Übergangsmetalle sowie Doppelsalze zweier Kationen oder auch Mischungen mehrerer Salze. Bevorzugt werden Aluminiumsalze und Alaune und deren unterschiedliche Hydrate wie z.B.  $\text{AlCl}_3 \times 6\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NaAl}(\text{SO}_4)_2 \times 12\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \times 12\text{H}_2\text{O}$  oder  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \times 18\text{H}_2\text{O}$ . Besonders bevorzugt werden  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  und seine Hydrate eingesetzt. Vorzugsweise werden die Salzkomponenten, berechnet auf das erfahrungsgemäß Kation in Mengen von 0,001–1,0 Gew.-%, bevorzugt 0,002–0,5 Gew.-%, und besonders bevorzugt 0,005–0,2 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Polymerisat eingesetzt. Die Zugabe menge wird bevorzugt so bemessen, dass die Absorption des Polymerisatpulvers unter Druck keine bzw. nur geringe Einbussen erleidet.

[0014] Die erfahrungsgemäß zu verwendenden Salze von mindestens dreiwertigen Kationen werden bevorzugt in Form einer Lösung aufgebracht. Geeignete Lösemittel sind Wasser oder polare, mit Wasser mischbare organische Lösemittel wie beispielsweise Aceton, Methanol, Ethanol oder 2-Propanol bzw. deren Gemische, bevorzugt wird Wasser verwendet. Der Begriff wässrige Lösung im Sinne der Erfindung bedeutet in Bezug auf die Lösemittelkomponente, dass neben dem Wasser auch noch andere organische Lösemittel enthalten sein können. Die Konzentration der Salze (wasserfrei berechnet) in dem Lösemittel kann in weiten Grenzen schwanken und liegt meistens im Bereich von 1 bis 80 Gew.-%, vorzugsweise in einem Bereich von 1 bis 60 Gew.-% und ganz besonders bevorzugt in einem Bereich von 5 bis 35 Gew.-%. Das bevorzugte Lösungsmittel für die Salzkomponente ist Wasser, das in einer Menge von 0,05–10 Gew.-%, bevorzugt 0,1–5 Gew.-% und besonders bevorzugt 0,1–3 Gew.-%, bezogen auf das Polymerisat verwendet wird. Die Wassermenge wird im unteren Bereich bevorzugt so bemessen, dass genügend Flüssigkeit zur Verteilung der Salzlösung zur Verfügung steht. Im oberen Bereich der Wassermenge muss dagegen optimiert werden, dass die Bildung von Agglomeraten, die bei der Verwendung größerer Wassermengen temporär auftreten kann, in Grenzen bleibt. Generell gilt, dass mit steigender Menge Salz von mindestens dreiwertigen Kationen auch steigende Mengen Wasser ohne temporäre Agglomerationbildung verwendet werden können.

[0015] Als wasserquellbare hydrophile Polymerisate kommen natürliche, teilsynthetische und vollsynthetische Substanzen in Betracht. Bevorzugt sind teilsynthetische und vollsynthetische Substanzen, insbesondere anionische Polymerisate auf Basis von (Meth)Acrylsäure, die in teilneutralisierter Form als Alkalosalze, insbesondere Natrium- und/oder Kaliumsalze, vorliegen. Der Neutralisationsgrad der sauren Monomerkomponenten kann schwanken, liegt aber vorzugsweise zwischen 25 und 85 Mol. %. Es kann sich um Homo- und Copolymerisate handeln, die allein aus Acrylsäure und/oder Methacrylsäure erhältlich sind, aus diesen Monomeren zusammen mit einem oder mehreren anderen Monomeren oder allein aus einem oder mehreren anderen Monomeren, aber beispielsweise auch um aufgepropste anionische Polymerisate, z. B. auf Basis von (Meth)Acrylsäure, in teilneutralisierter Form als Alkalosalz vorliegend, z. B. um Ppropfpolymerisate auf Polyvinylalkohol, Polysacchariden wie etwa Stärke oder Cellulose oder Derivaten hiervon oder auf Polyalkylenoxiden, wie Polyethylenoxiden oder Polypropylenoxiden.

[0016] Als Beispiele für Monomere, die neben (Meth)Acrylsäure bei der Herstellung der Polymerisate Verwendung finden können, seien Methyl-, Ethyl-, und (Poly)Hydroxalkylester der (Meth)Acrylsäure, (Meth)Acrylamid, Crotonsäure, Malein- und Fumarsäure, Itaconsäure, 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure, Vinylsulfonsäure und Vinylphosphonsäure und die Methyl-, Ethyl- und (Poly)Hydroxalkylester und Amide dieser Säuren, amino- und ammoniumgruppenhaltige Ester und Amide aller genannten Säuren und wasserlösliche N-Vinylamide genannt, aber auch aus allen weiteren, bei der Herstellung von Superabsorberpolymerisaten üblichen Monomeren stammende Baueinheiten können im Polymerisat enthalten sein. Das Polymerisat ist bevorzugt vernetzt. Als Beispiele für geeignete, bei der Herstellung der Superabsorberpolymerisate einsetzbare, zwei oder mehr reaktive Gruppen enthaltende Vernetzer-substanzen, deren Bauelemente dann im Polymerisat enthalten sein können, seien Polyglycidylether, Methylenbis(meth)acrylamid, Bisacrylamidoessigsäure, Ester ungesättigter Säuren von Polyolen bzw. alkoxylierten Polyolen, z. B. Ethylenglykoldi(meth)acrylat oder Trimethylolpropantriacylat oder Allylverbindungen, wie z. B. Allyl(meth)acrylat, Polyallylester, Tetraallyloxyethan, Triallylamin, Tetraallylcetylendiamin oder Allylester der Phosphorsäure sowie Vinylphosphonsäurederivate genannt. Der Anteil an Vernetzern, die bereits bei der Herstellung der Superabsorberpolymerisate zugegeben sind, liegt bevorzugt bei 0,01 bis 20 Gew.-%, besonders bevorzugt bei 0,1 bis 3 Gew.-%, bezogen auf die eingesetzten Gesamtmonomeren.

[0017] Die Herstellung des Polymerisates erfolgt ansonsten nach an sich bekannten Methoden, wie sie z. B. in der DE 40 20 780 C1, die hiermit als Referenz eingeführt wird und somit als Teil der Offenbarung gilt, beschrieben sind, be-

# DE 100 16 041 A 1

vorzugt durch Polymerisation in wässriger Lösung nach dem Verfahren der sogenannten Gelpolymerisation.

[0018] Die Polymerpulver, sind durch Zerkleinerung, Trocknung und Mahlung der Polymerisatgele und folgender Oberflächennachvernetzung entstanden und können ein breites Kornspektrum aufweisen. Für eine solche Oberflächennachvernetzung geeignete Substanzen sind z. B. Verbindungen, die zwei oder mehr Gruppen enthalten, die mit den Carboxylgruppen des hydrophilen Polymeren kovalente Bindungen bilden können. Geeignete Verbindungen sind beispielsweise Di- und Polyole, Di- und Polyglycidylverbindungen, wie Phosphonsäurediglycidylester, Alkylencarbonate, wie Ethylenkarbonat, Alkoxyisilylverbindungen, Polyaziridine, Polyamine oder Polyamidoamine, wobei die genannten Verbindungen auch in Mischungen untereinander verwendet werden können.

[0019] Das Oberflächennachvernetzungsmitel wird in einer Menge von 0,01 bis 30 Gewichtsprozent, bevorzugt 0,1 bis 10 Gewichtsprozent, bezogen auf das nachzuvernetzende Polymer eingesetzt.

[0020] Vor der Oberflächennachvernetzung wird das Polymere vorzugsweise getrocknet, gemahlen und auf die für die jeweils anwendungstechnisch günstige Kornfraktion abgesiebt und dann der Oberflächennachvernetzungsreaktion zugeführt. In manchen Fällen hat es sich jedoch auch bewährt, die Oberflächennachvernetzer bereits vor der Trocknung des Polymergels bzw. vor der Zerkleinerung des teilweise oder überwiegend getrockneten Polymers zuzufügen. Eine erfundungsgemäß durchzuführende Oberflächennachvernetzung wird z. B. in der US 4 666 983 und der DE 40 20 780 beschrieben. Diese Schriften werden hiermit als Referenz eingeführt und gelten somit als Teil der Offenbarung. Der Zusatz der Oberflächennachvernetzer erfolgt häufig vorteilhafterweise auch in Form einer Lösung in Wasser, organischen Lösemitteln oder deren Mischungen, insbesondere dann, wenn geringe Mengen an Oberflächennachvernetzungsmittel angewandt werden. Geeignete Mischaggregate zum Aufbringen des Oberflächennachvernetzungsmittels sind z. B. Patterson-Kelley-Mischer, DRAIS-Turbulenzmischer, Lödigemischer, Ruberg-Mischer, Schneckenmischer, Tellermischer und Wirbelschichtmischer, sowie kontinuierlich arbeitende senkrechte Mischer in denen das Pulver mittels rotierender Messer in schneller Frequenz gemischt wird (Schugi-Mischer). Nachdem der Oberflächennachvernetzer mit dem vorvernetzten Polymer vermischt worden ist, wird zur Durchführung der Oberflächennachvernetzungsreaktion auf Temperaturen von 60 bis 250°C, bevorzugt auf 135 bis 200°C und besonders bevorzugt auf 150 bis 185°C erhitzt. Die Zeitspanne der Nacherhitzung ist durch den Punkt begrenzt, bei dem das gewünschte Eigenschaftsprofil des Polymerisates infolge von Hitzeschädigung wieder zerstört wird.

[0021] Nach der Oberflächennachvernetzung wird das pulvelförmige Polymerisat erfundungsgemäß mit der Lösung mindestens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations umgesetzt. Der Feuchtegehalt des Polymerisatpulvers vor der Umsetzung kann schwanken, typischerweise beträgt er weniger als 10 Gew.-%, bevorzugt weniger als 8 Gew.-% und besonders bevorzugt weniger als 5 Gew.-%.

[0022] Das Polymerisatpulver kann vor der Umsetzung Feinanteile aufweisen. Dieser Feinanteil kann beim Trocknen, Malen und/oder Nachvernetzen entstanden sein oder dem Polymerisatpulver zugesetzt werden, so daß das erfundungsgemäß Polymerisat auch recycelte Feinanteile enthalten kann. Vorzugsweise beträgt der Feinstaubanteil mit einem mittleren Korndurchmesser kleiner 150 µm bis zu 15 Gew.-%, besonders bevorzugt bis zu 10 Gew.-% und ganz besonders bevorzugt bis zu 5 Gew.-%. Für den Einsatz der Polymerpulver in der Hygieneindustrie hat sich eine obere Korngrenze von 1000 µm, bevorzugt von 850 µm bewährt.

[0023] Das Pulver und die Lösung wenigstens eines Salzes des mindestens dreiwertigen Kations werden vorzugsweise innig und möglichst homogen miteinander vermischt und dabei umgesetzt.

[0024] Die erfundungsgemäßen, pulvelförmigen wasserquellbaren hydrophilen Polymerivate können für alle Zwecke verwendet werden, für die solche Superabsorber üblicherweise eingesetzt werden, insbesondere also zur Absorption von Wasser und wässrigen Lösungen. Bevorzugt finden sie Verwendung bei der Absorption von Körperflüssigkeiten, insbesondere von Blut und Urin. Hierzu werden sie insbesondere in absorbierende Einweg-Hygieneartikel, z. B. in Windeln, Tampons oder Damenbinden oder für andere medizinische Zwecke, eingearbeitet. Andere Verwendungszwecke sind z. B. die als wasserspeichernde Bodenverbesserungsmittel oder als Feuchtigkeitsbindemittel bei der Kabelummantelung oder als Trägermaterial für Wirkstoffe und deren kontrollierte Freisetzung.

[0025] Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung der erfundungsgemäßen Polymeren, bei dem dem pulvelförmigen Polymerisat nach der Nachvernetzung eine Lösung wenigstens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations zugesetzt wird und das pulvelförmige Polymerisat und die Lösung vorzugsweise homogen durchmischt werden.

[0026] Mit dem erfundungsgemäßen Verfahren ist es möglich, die Gelpermeabilität von Polymerisatpulvern mit hoher Abriebsschädigung wieder aufzubauen. Die Stufe der Absiebung der Feinanteile nach der Nachvernetzung wird eingespart. Die Verfahrensprodukte weisen gegenüber Superabsorbenten gemäß dem Stand der Technik verbesserte Gelpermeabilitäten auf, die in etwa denen von mechanisch nicht belasteten Polymerisaten entsprechen. Das Retentionsverhalten wird durch das erforderliche Verfahren nicht negativ beeinflusst und die Quellfähigkeit unter Druck nicht bzw. nur gering abgeschwächt. Ferner hat es sich herausgestellt, dass die pulverigen Verfahrensprodukte eine gute Fließfähigkeit besitzen, eine Verbesserung im sogenannten Anticakingverhalten aufweisen, d. h. bei feuchter Umgebungsluft nur eine geringe Neigung zum Zusammenbacken und darüber hinaus ein reduziertes Staufen zeigen. Dadurch können die üblicherweise für das Entstauben und die Anticakingbehandlung vorgesehenen Behandlungsschritte reduziert werden oder ganz entfallen. Die erfundungsgemäßen Polymerpulver ermöglichen eine sichere Weiterverarbeitung ohne Staufen und Eigenschaftsverlust bei mechanischer oder pneumatischer Förderung. Ein weiterer Vorteil des erfundungsgemäßen Verfahrens ist die Tatsache, dass der über die Salzlösung eingebrachte Lösemittelanteil, insbesondere wenn er nur aus Wasser besteht, nicht abdestilliert werden muss, so dass das Polymerpulver ohne weitere Aufarbeitung einsatzfähig ist.

[0027] Erfundungsgemäß wird dem Polymerisatpulver nach der Nachvernetzung eine Lösung wenigstens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations zugesetzt. Während oder nach dem Zusatz der Lösung werden das pulvelförmige Polymerisat und die Lösung vorzugsweise homogen durchmischt.

[0028] Der Feuchtegehalt des Polymerpulvers nach der Nachvernetzung und vor dem Zusatz der Lösung kann schwanken. Typischerweise beträgt er weniger als 10 Gew.-%, bevorzugt weniger als 8 Gew.-% und besonders bevorzugt weniger als 5 Gew.-%.

# DE 100 16 041 A 1

[0029] Das pulverförmige Polymerisat kann vor dem Zusatz der Lösung Feinstaubanteile aufweisen, die entweder in der Nachvernetzung entstanden sind oder dem Polymerpulver zugesetzt werden, so daß sich das erfundungsgemäße Verfahren auch zum Recyclieren von Feinanteilen eignet. Vorzugsweise beträgt die Kornfraktion < 150 µm bis zu 15 Gew.-%, besonders bevorzugt bis zu 10 Gew.-% und ganz besonders bevorzugt bis zu 5 Gew.-%. Für den Einsatz der Polymerpulver in der Hygieneindustrie hat sich eine obere Korngrenze von 1000 µm, bevorzugt von 850 µm bewährt. 5

[0030] Erfundungsgemäß muß das Pulver innig und möglichst homogen mit der Lösung des Salzes des mindestens dreiwertigen Kations vermischt werden. Das Mischen kann in einer kontinuierlichen oder diskontinuierlichen Arbeitsweise erfolgen in jeder zur Mischung von pulverförmigen Produkten mit flüssigen Zusätzen geeigneten Apparatur. Vorzugsweise erfolgt die Durchmischung mit einem Rührwerk, das vorzugsweise bei einer Drehzahl von 700–1000 Up/M betrieben wird. Dadurch wird insbesondere eine erneute Schädigung der Verfahrensprodukte vermieden. Die sonst für die Oberflächenbehandlung von superabsorbierenden Polymerpulvern im Stand der Technik (DE 41 31 045 C1) beschriebenen Intensivmischer mit hohem Energieeintrag von z. B. 1000 bis 5000 Wh/m<sup>3</sup> sind für das erfundungsgemäße Verfahren vorzugsweise nicht anzuwenden. 10

[0031] Die Mischzeiten liegen für gewöhnlich zwischen 1 und 120 Minuten, bevorzugt aber unter 1 Stunde. Temporäre Agglomerate, wie sie durch den Eintrag größerer Wassermengen entstehen können, werden durch die leichte Mischbewegung des Mischers wieder abgebaut, können aber eine Verlängerung der Mischzeit verursachen. 15

[0032] Der Zusatz der Lösung zu den pulverförmigen Polymerisaten findet vorzugsweise im Temperaturbereich von 0°C bis 100°C, besonders bevorzugt im Bereich von 10°C bis 80°C, ganz besonders bevorzugt im Bereich von 20°C bis 50°C statt. 20

[0033] Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind die Polymerisate, die aus dem erfundungsgemäßen Verfahren resultieren. 25

[0034] Die erfundungsgemäßen, pulverförmigen wasserquellbaren hydrophilen Polymerisate können für alle Zwecke verwendet werden, für die solche Superabsorber üblicherweise eingesetzt werden, insbesondere also zur Absorption von Wasser und wässrigen Lösungen. Bevorzugt finden sie Verwendung bei der Absorption von Körperflüssigkeiten, insbesondere von Blut und Urin. Hierzu werden sie insbesondere in absorbierende Einweg-Hygieneartikel, z. B. in Windeln, Tampons oder Damenbinden oder für andere medizinische Zwecke, eingearbeitet. Andere Verwendungszwecke sind z. B. die als wasserspeichernde Bodenverbesserungsmittel oder als Feuchtigkeitsbindemittel bei der Kabelummantelung oder als Trägermaterial für Wirkstoffe und deren kontrollierte Freisetzung. 30

[0035] Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist die Verwendung einer Lösung wenigstens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations zur Wiederherstellung der Gelpermabilität von durch mechanische Einwirkung geschädigten pulverförmigen Wasser oder wässrige Flüssigkeiten absorbierenden Polymerisaten, aufgebaut aus polymerisierten gegebenenfalls vorvernetzten, teilneutralisierten Carboxylgruppen enthaltenden Monomeren, bei der dem pulverförmigen Polymerisat nach der Nachvernetzung die Lösung des Salzes zugesetzt wird und das pulverförmige Polymerisat und die Lösung durchmischt werden. 35

[0036] Mit der erfundungsgemäßen Verwendung ist es möglich, die Gelpermabilität von Polymerpulvern mit hoher Abrebschädigung und hohen Feinanteilen wieder aufzubauen. Die Stufe der Absiebung der Feinanteile nach der Nachvernetzung wird eingespart. Die Verfahrensprodukte weisen gegenüber Superabsorbern gemäß dem Stand der Technik verbesserte Gelpermabilitäten auf, die in etwa denen vor der mechanischen Belastung entsprechen. Das Retentionsverhalten wird durch die erforderliche Behandlung nicht negativ beeinflusst und die Quellfähigkeit unter Druck nicht bzw. nur gering abgeschwächt. Ferner hat es sich herausgestellt, dass die pulverigen Verfahrensprodukte eine gute Fließfähigkeit besitzen, eine Verbesserung im sogenannten Anticakingverhalten aufweisen, d. h. bei feuchter Umgebungsluft nur eine geringe Neigung zum Zusammenbacken zeigen und darüber hinaus ein reduziertes Staufen zeigen. Dadurch können die üblicherweise für das Entstauben und die Anticakingbehandlung vorgesehenen Behandlungsschritte reduziert werden oder ganz entfallen. Die erfundungsgemäßen Polymerpulver ermöglichen eine sichere Weiterverarbeitung z. B. zu Windeln ohne Staufen und Eigenschaftsverlust bei mechanischer oder pneumatischer Förderung. Ein weiterer Vorteil des erfundungsgemäßen Verfahrens ist die Tatsache, dass der über die Salzlösung eingebrachte Lösemittelanteil, insbesondere wenn er nur aus Wasser besteht, nicht abdestilliert werden muss, so dass das Polymerpulver ohne weitere Aufarbeitung einsatzfähig ist. 40

[0037] Als Salzkomponente in der Lösung können erfundungsgemäß Chloride, Bromide, Sulfate, Carbonate, Nitrate, Phosphate sowie Salze organischer Säuren wie z. B. Acetate und Lactate und andere Salze von mindestens dreiwertigen Kationen eingesetzt werden. Beispiele für erfundungsgemäß einsetzbare Kationen sind Aluminium, sowie Eisen, Chrom, Mangan, Titan, Zirkonium und andere Übergangsmetalle sowie Doppelsalze zwicir Kationen oder auch Mischungen mehrerer Salze. Bevorzugt werden Aluminiumsalze und Alaune und deren unterschiedliche Hydrate wie z. B. AlCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O, NaAl(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·12H<sub>2</sub>O, KAl(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>· 12H<sub>2</sub>O oder Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·18H<sub>2</sub>O. Besonders bevorzugt werden Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> und seine Hydrate eingesetzt. Vorzugsweise werden die Salzkomponenten, berechnet auf das erfundungsgemäße Kation in Mengen von 0,001–1,0 Gew.-%, bevorzugt 0,002–0,5 Gew.-%, und besonders bevorzugt 0,005–0,2 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Polymerisat eingesetzt. Die Zugabemenge wird bevorzugt so bemessen, dass die Absorption des Polymerisatpulvers unter Druck keine bzw. nur geringe Einbussen erleidet. 50

[0038] Die erfundungsgemäß zu verwendenden Salze von mindestens dreiwertigen Kationen werden bevorzugt in Form einer Lösung aufgebracht. Geeignete Lösemittel sind Wasser oder polare, mit Wasser mischbare organische Lösemittel wie beispielsweise Aceton, Methanol, Ethanol oder 2-Propanol bzw. deren Gemische, bevorzugt wird Wasser verwendet. Der Begriff wässrige Lösung im Sinne der Erfindung bedeutet in Bezug auf die Lösemittelkomponente, dass neben dem Wasser auch noch andere organische Lösemittel enthalten sein können. Die Konzentration der Salze (wasserfrei berechnet) in dem Lösemittel kann in weiten Grenzen schwanken und liegt meistens im Bereich von 1 bis 80 Gew.-%, vorzugsweise in einem Bereich von 1 bis 60 Gew.-% und ganz besonders bevorzugt in einem Bereich von 5 bis 35 Gew.-%. Das bevorzugte Lösungsmittel für die Salzkomponente ist Wasser, das in einer Menge von 0,05–10 Gew.-%, bevorzugt 0,1–5 Gew.-% und besonders bevorzugt 0,1–3 Gew.-%, bezogen auf das Polymerisat verwendet wird. Die Wassermenge wird im unteren Bereich bevorzugt so bemessen, dass genügend Flüssigkeit zur Verteilung der Salzlösung zur 60

[0039] Die erfundungsgemäßen, pulverförmigen wasserquellbaren hydrophilen Polymerisate können für alle Zwecke verwendet werden, für die solche Superabsorber üblicherweise eingesetzt werden, insbesondere also zur Absorption von Wasser und wässrigen Lösungen. Bevorzugt finden sie Verwendung bei der Absorption von Körperflüssigkeiten, insbesondere von Blut und Urin. Hierzu werden sie insbesondere in absorbierende Einweg-Hygieneartikel, z. B. in Windeln, Tampons oder Damenbinden oder für andere medizinische Zwecke, eingearbeitet. Andere Verwendungszwecke sind z. B. die als wasserspeichernde Bodenverbesserungsmittel oder als Feuchtigkeitsbindemittel bei der Kabelummantelung oder als Trägermaterial für Wirkstoffe und deren kontrollierte Freisetzung. 65

# DE 100 16 041 A 1

Verfügung steht. Im oberen Bereich der Wassermenge muss dahingehend optimiert werden, dass die Bildung von Agglomeraten, die bei der Verwendung größerer Wassermengen temporär auftreten kann, in Grenzen bleibt. Generell gilt, dass mit steigender Menge Salz von mindestens dreiwertigen Kationen auch steigende Mengen Wasser ohne temporäre Agglomerationstbildung verwendet werden können.

5 [0039] Als wasserquellbare hydrophile Polymerisate kommen natürliche, teilsynthetische und vollsynthetische Substanzen in Betracht. Bevorzugt sind teilsynthetische und vollsynthetische Substanzen, insbesondere anionische Polymerisate auf Basis (Meth)Acrylsäure, die in teilneutralisierter Form als Alkalialze, insbesondere Natrium- und/oder Kaliumsalze, vorliegen. Der Neutralisationsgrad der sauren Monomerkomponenten kann schwanken, liegt aber vorzugsweise zwischen 25 und 85 Mol.%. Es kann sich um Homo- und Copolymerisate handeln, die allein aus Acrylsäure und/ 10 oder Methacrylsäure erhältlich sind, aus diesen Monomeren zusammen mit einem oder mehreren anderen Monomeren oder allein aus einem oder mehreren anderen Monomeren, aber beispielsweise auch um aufgespülte anionische Polymerisate, z. B. auf Basis (Meth)Acrylsäure, in teilneutralisierter Form als Alkalialz vorliegend, z. B. um Ppropspolymerisate auf Polyvinylalkohol, Polysacchariden wie etwa Stärke oder Cellulose oder Derivaten hiervon oder auf Polyalkylenoxiden, wie Polyethylenoxiden oder Polypropylenoxiden.

15 [0040] Als Beispiele für Monomere, die neben (Meth)Acrylsäure bei der Herstellung der Polymerisate Verwendung finden können, seien Methyl-, Ethyl-, und (Poly)Hydroxylalkylester der (Meth)Acrylsäure, (Meth)Acrylamid, Crotonsäure, Malein- und Fumarsäure, Itaconsäure, 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure, Vinylsulfonsäure und Vinylphosphonsäure und die Methyl-, Ethyl- und (Poly)Hydroxylalkylester und Amide dieser Säuren, amino- und ammoniumgruppenhaltige Ester und Amide aller genannten Säuren und wasserlösliche N-Vinylamide genannt, aber auch aus allen 20 weiteren, bei der Herstellung von Superabsorberpolymerisaten üblichen Monomeren stammende Baueinheiten können im Polymerisat enthalten sein. Das Polymerisat ist bevorzugt vernetzt. Als Beispiele für geeignete, bei der Herstellung der Superabsorberpolymerisate einsetzbare, zwei oder mehr reaktive Gruppen enthaltende Vernetzer-substanzen, deren Bauelemente dann im Polymerisat enthalten sein können, seien Polyglycidylether, Methylenbis(meth)acrylamid, Bis-acrylamidoessigsäure, Ester ungesättigter Säuren von Polyolen bzw. alkoxylierten Polyolen, z. B. Ethylenglykoldi(meth)acrylat oder Trimethylopropantriacyrat oder Allylverbindungen, wie z. B. Allyl(meth)acrylat, Polyallylester, Tetraallyloxyethan, Triallylamin, Tetraallylthioldiamin oder Allylester der Phosphorsäure sowie Vinylphosphonsäurederivate genannt. Der Anteil an Vernetzern, die bereits bei der Herstellung der Superabsorberpolymerisate zugemischt sind, liegt bevorzugt bei 0,01 bis 20 Gew.-%, besonders bevorzugt bei 0,1 bis 3 Gew.-%, bezogen auf die eingesetzten Gesamtmonomeren.

25 [0041] Die Herstellung des Polymerisates erfolgt ansonsten nach an sich bekannten Methoden, wie sie z. B. in der DE 40 20 780 C1, die hiermit als Referenz eingeführt wird und somit als Teil der Offenbarung gilt, beschrieben sind. Bevorzugt erfolgt die Herstellung durch Polymerisation in wässriger Lösung nach dem Verfahren der sogenannten Gelpolymerisation.

30 [0042] Die Polymerpulver, sind durch Zerkleinerung, Trocknung und Mahlung der Polymerisatgele und folgender Oberflächennachvernetzung entstanden und können ein breites Kornspektrum aufweisen. Für eine solche Oberflächennachvernetzung geeignete Substanzen sind z. B. Verbindungen, die zwei oder mehr Gruppen enthalten, die mit den Carboxylgruppen des hydrophilen Polymeren kovalente Bindungen bilden können. Geeignete Verbindungen sind beispielsweise Di- und Polyole, Di- und Polyglycidylverbindungen, wie Phosphonsäurediglycidylester, Alkylenkarbonate, wie Ethylenkarbonat, Alkoxsilylverbindungen, Polyaziridine, Polyamine oder Polyamidoamine, wobei die genannten Verbindungen auch in Mischungen untereinander verwendet werden können.

35 [0043] Vor der Oberflächennachvernetzung wird das Polymer vorzugsweise getrocknet, gemahlen und auf die für die jeweils anwendungstechnisch günstige Kornfraktion abgesiebt und dann der Oberflächennachvernetzungsreaktion zugeführt. In manchen Fällen hat es sich jedoch auch bewährt, die Oberflächennachvernetzer bereits vor der Trocknung des Polymergels bzw. vor der Zerkleinerung des teilweise oder überwiegend getrockneten Polymeren zuzufügen. Eine erfundungsgemäß durchzuführende Oberflächennachvernetzung wird z. B. in der US 4 666 983 und der DE 40 20 780 beschrieben. Diese Schriften werden hiermit als Referenz eingeführt und gelten somit als Teil der Offenbarung. Der Zusatz der Oberflächennachvernetzer erfolgt häufig vorteilhafterweise auch in Form einer Lösung in Wasser, organischen Lösemitteln oder deren Mischungen, insbesondere dann, wenn geringe Mengen an Oberflächennachvernetzungsmittel angewandt werden. Geeignete Mischaggregate zum Aufbringen des Oberflächennachvernetzungsmittels sind z. B. Patterson-Kelley-Mischer, DRAIS-Turbulenzmischer, Lödigemischer, Ruberg-Mischer, Schneckenmischer, Tellermischer und Wirbelschichtmischer, sowie kontinuierlich arbeitende senkrechte Mischer in denen das Pulver mittels rotierender Messer in schneller Frequenz gemischt wird (Schugi-Mischer). Nachdem der Oberflächennachvernetzer mit dem vorvernetzten Polymer vermischt worden ist, wird zur Durchführung der Oberflächennachvernetzungsreaktion auf Temperaturen von 60 bis 250°C, bevorzugt auf 135 bis 200°C und besonders bevorzugt auf 150 bis 185°C erhitzt. Die Zeitspanne der Nacherhitzung ist durch den Punkt begrenzt, bei dem das gewünschte Eigenschaftsprofil des Polymerisates infolge von Hitzeschädigung wieder zerstört wird.

40 [0044] Nach der Oberflächennachvernetzung wird dem pulverförmigen Polymerisat erfundungsgemäß die Lösung mindestens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations innig zugesetzt und innig vermischt. Der Feuchtegehalt des Polymerpulvers vor dem Zusatz der Lösung kann schwanken. Typischerweise beträgt er weniger als 10 Gew.-%, bevorzugt weniger als 8 Gew.-% und besonders bevorzugt weniger als 5 Gew.-%.

45 [0045] Das Polymerisatpulver kann vor dem Zusatz Feinanteile aufweisen. Dieser Feinanteil kann beim Trocknen, Mahlen und/oder Nachvernetzen entstanden sein oder dem Polymerpulver zugesetzt werden, so dass das erfundungsgemäß Polymerisat auch recycelte Feinanteile enthalten kann. Vorzugsweise beträgt der Feinstaubanteil mit einem mittleren Korndurchmesser kleiner 150 µm bis zu 15 Gew.-%, besonders bevorzugt bis zu 10 Gew.-% und ganz besonders bevorzugt bis zu 5 Gew.-% eingesetzt. Für den Einsatz der Polymerpulver in der Hygieneindustrie hat sich eine obere Korngrenze von 1000 µm, bevorzugt von 850 µm bewährt.

50 [0046] Erfundungsgemäß wird dem Polymerisatpulver nach der Nachvernetzung eine Lösung wenigstens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations zugesetzt. Während oder nach dem Zusatz der Lösung werden das pulverförmige

# DE 100 16 041 A 1

Polymerisat und die Lösung vorzugsweise homogen durchmischt.

[0047] Der Feuchtegehalt des Polymerpulver nach der Nachvernetzung und vor dem Zusatz der Lösung kann schwanken. Typischerweise beträgt er weniger als 10 Gew.-%, bevorzugt weniger als 8 Gew.-% und besonders bevorzugt weniger als 5 Gew.-%.

[0048] Das pulverförmige Polymerisat kann vor dem Zusatz der Lösung Feinstaubanteile aufweisen, die entweder in der Nachvernetzung entstanden sind oder dem Polymerpulver zugesetzt werden, so daß sich die erfundungsgemäß Verwendung auch zum Recyclieren von Feinstaubanteilen eignet. Vorzugsweise beträgt die Kornfraktion < 150 µm bis zu 15 Gew.-%, besonders bevorzugt bis zu 10 Gew.-% und ganz besonders bevorzugt bis zu 5 Gew.-%. Für den Einsatz der Polymerpulver in der Hygieneindustrie hat sich eine obere Korngrenze von 1000 µm, bevorzugt von 850 µm bewährt.

[0049] Erfundungsgemäß muß das Pulver innig und möglichst homogen mit der Lösung des Salzes des mindestens dreiwertigen Kations vermischt werden. Das Mischen kann in einer kontinuierlichen oder diskontinuierlichen Arbeitsweise erfolgen in jeder zur Mischung von pulverförmigen Produkten mit flüssigen Zusätzen geeigneten Apparatur. Vorzugsweise erfolgt die Durchmischung mit einem Rührwerk, das vorzugsweise bei einer Drehzahl von 700–1000 UpM betrieben wird. Dadurch wird insbesondere eine erneute Schädigung der Verfahrensprodukte vermieden. Die sonst für die Oberflächenbehandlung von superabsorbierenden Polymerpulvern im Stand der Technik (DE 41 31 045 C1) beschriebenen Intensivmischer mit hohem Energieeintrag von z. B. 1000 bis 5000 Wh/m<sup>3</sup> sind für das erfundungsgemäß Verfahren vorzugsweise nicht anzuwenden.

[0050] Die Mischzeiten liegen für gewöhnlich zwischen 1 und 120 Minuten, bevorzugt aber unter 1 Stunde. Temporäre Agglomerate, wie sie durch den Eintrag größerer Wassermengen entstehen können, werden durch die leichte Mischbewegung des Mischers wieder abgebaut, können aber eine Verlängerung der Mischzeit verursachen.

[0051] Der Zusatz der Lösung zu dem pulverförmigen Polymerisat findet im Temperaturbereich von 0°C bis 100°C, besonders bevorzugt im Bereich von 10°C bis 80°C, ganz besonders bevorzugt im Bereich von 20°C bis 50°C statt. Temperaturen über 100°C bzw. nachfolgende Temperaturbehandlungen sind unzweckmäßig, da sie entweder keine Verbesserung der Eigenschaften bewirken oder sogar zu einer Verschlechterung der Eigenschaften führen können.

[0052] Die erfundungsgemäßen Polymerisate sowie die nach dem erfundungsgemäßen Verfahren oder der erfundungsgemäßen Verwendung anfallenden Superabsorber werden vorzugsweise in absorbierenden Hygieneprodukten wie etwa Babywindeln, Inkontinenzprodukten und Damenhbinden eingesetzt.

[0053] Absorbierende Hygieneprodukte besitzen in der Regel einen allgemeinen Aufbau aus einer körperzugewandten, flüssigkeitsdurchlässigen Abdeckung, einer flüssigkeitsabsorbierenden Sauglage sowie einer im wesentlichen flüssigkeitsundurchlässigen, körperabgewandten Außenschicht. Optional finden auch weitere Konstruktionen zur schnellen Aufnahme und Verteilung von Körperflüssigkeit im Saugkern Anwendung. Diese Konstruktionen werden häufig, aber nicht zwingend zwischen der körperzugewandten, flüssigkeitsdurchlässigen Abdeckung und der flüssigkeitsabsorbierenden Sauglage eingesetzt.

[0054] Die flüssigkeitsdurchlässige Abdeckung besteht in der Regel aus einem nichtgewebten, faserigen Vlies oder einer anderen porösen Konstruktion. Als Materialien für diese Abdeckung kommen z. B. synthetische Polymere wie etwa Polyvinylchlorid oder -fluorid, Polytetrafluorethylen (PTFE), Polyvinylalkohole und Derivate, Polyacrylate, Polyamide, Polyester, Polyurethane, Polystyrol, Polysiloxane oder Polyolefine (z. B. Polyethylen (PE) oder Polypropylen (PP)) sowie natürliche Fasermaterialien sowie beliebige Kombinationen aus den vorgenannten Materialien im Sinne von Mischmaterialien oder Verbundmaterialien oder Copolymerisaten in Frage.

[0055] Die flüssigkeitsdurchlässige Abdeckung hat hydrophilen Charakter. Sie kann zudem aus einer Kombination von hydrophilen und hydrophoben Bestandteilen bestehen. Bevorzugt ist in der Regel eine hydrophile Ausrüstung der flüssigkeitsdurchlässigen Abdeckung, um schnelle Einsickerzeiten von Körperflüssigkeit in die flüssigkeitsabsorbierende Sauglage zu ermöglichen, jedoch werden auch partiell hydrophobierte Abdeckungen verwendet.

## Flüssigkeitsabsorbierende Sauglage

[0056] Die flüssigkeitsabsorbierende Sauglage enthält die superabsorbierenden Pulver bzw. Granulate und weitere Komponenten aus beispielsweise faserigen Materialien, schaumförmigen Materialien, filmbildenden Materialien oder porösen Materialien sowie Kombinationen von zwei oder mehreren dieser Materialien. Jedes dieser Materialien kann entweder natürlichen oder synthetischen Ursprungs sein oder durch chemische oder physikalische Modifikation von natürlichen Materialien hergestellt worden sein. Die Materialien können hydrophil oder hydrophob sein, wobei hydrophile Materialien bevorzugt sind. Dies gilt insbesondere für solche Zusammensetzungen, die ausgeschiedene Körperflüssigkeiten effizient aufnehmen und in Richtung zu weiter von der Eintrittsstelle der Körperflüssigkeit entfernte Regionen des absorbierenden Kerns transportieren sollen.

[0057] Als hydrophile Fasermaterialien sind geeignet z. B. Cellulosefasern, modifizierte Cellulosefasern (z. B. verstärkte Cellulosefasern), Polyesterfasern (z. B. Dacron), hydrophiles Nylon oder aber auch hydrophilisierte hydrophobe Fasern, wie z. B. mit Tensiden hydrophilisierte Polyolefine (PE, PP), Polyester, Polyacrylate, Polyamide, Polystyrol, Polyurethane und andere.

[0058] Bevorzugt werden Cellulosefasern und modifizierte Cellulosefasern eingesetzt. Kombinationen von Cellulosefasern und/oder modifizierten Cellulosefasern mit synthetischen Fasern wie z. B. PE/PP Verbundmaterialien, sogenannte Bikomponentenfasern, wie sie z. B. zur Thermobondierung von Airlaidmaterialien verwendet werden oder anderen Materialien sind ebenfalls gebräuchlich. Die Fasermaterialien können in verschiedenen Anwendungsformen vorliegen, z. B. als lose aus einem Luftstrom oder aus wässriger Phase abgeschiedene oder abgelegte Cellulosefasern, als nichtgewebtes Vlies oder als Tissue. Kombinationen verschiedener Anwendungsformen sind möglich.

[0059] Optional können neben den erfundungsgemäßen Superabsorbern weitere pulverförmige Substanzen eingesetzt werden, wie z. B. geruchsbindende Substanzen wie Cyclodextrine, Zeolithe, anorganische oder organische Salze und ähnliche Materialien.

[0060] Als poröse Materialien und schaumförmige Materialien können z. B. Polymerschäume eingesetzt werden, wie

# DE 100 16 041 A 1

sic in den Schriften DE 44 18 319 A1 und DE 195 05 709 A1 beschrieben sind, die hiermit als Referenz eingeführt werden und somit als Teil der Offenbarung gelten.

[0061] Zur mechanischen Stabilisierung der flüssigkeitsabsorbierenden Sauglage können thermoplastische Fasern (z. B. Bikomponentenfasern aus Polyolefinen, Polyolefingranulate, Latexdispersionen oder Heisskleber) verwendet werden. Optional werden eine oder mehrere Lagen Tissue zur Stabilisierung verwendet.

[0062] Die flüssigkeitsabsorbierende Sauglage kann einlagig sein oder aus mehreren Schichten bestehen. Bevorzugt werden Konstruktionen verwendet, die aus hydrophilen Fasern, bevorzugt Cellulosefasern, optional einer Konstruktion zur schnellen Aufnahme und Verteilung von Körperflüssigkeit wie zum Beispiel chemisch versteifte (modifizierte) Cellulosefasern oder Highloftvliese aus hydrophilen oder hydrophilisierten Fasern sowie superabsorbierenden Polymeren bestehen.

[0063] Das erfundungsgemäße superabsorbierende Polymer kann dabei homogen in den Cellulosefasern oder den versteiften Cellulosefasern verteilt sein, es kann lagig zwischen den Cellulosefasern oder den versteiften Cellulosefasern eingebracht sein, oder die Konzentration des superabsorbierenden Polymers kann innerhalb der Cellulosefasern oder versteiften Cellulosefasern einen Gradienten aufweisen. Das Verhältnis der Gesamtmenge an superabsorbierendem Polymer und der Gesamtmenge an Cellulosefasern oder den versteiften Cellulosefasern im absorbierenden Saugkern kann zwischen 0 zu 100 und 80 zu 20% variieren, wobei in einer Ausführungsform lokal, z. B. bei Gradienteneintrag oder schichtweise Eintrag Konzentrationen von bis zu 100% Superabsorber erreicht werden können. Derartige Konstruktionen mit Bereichen hoher Konzentrationen von absorbierendem Polymer, wobei der Anteil von Superabsorber in bestimmten Bereichen zwischen 60 und 100%, am stärksten bevorzugt zwischen 90% und 100% liegt, sind beispielweise auch in der Patentschrift US 5,669,894 beschrieben, die hiermit als Referenz eingeführt wird und somit als Teil der Offenbarung gilt.

[0064] Optional können auch mehrere verschiedene Superabsorber, die sich zum Beispiel in der Sauggeschwindigkeit, der Permeabilität, der Speicherkapazität, der Absorption gegen Druck, der Kornverteilung oder auch der chemischen Zusammensetzung unterscheiden, gleichzeitig eingesetzt werden. Die verschiedenen Superabsorber können miteinander vermischt in das Saugkissen eingebracht werden oder aber lokal differenziert im Absorbent Core platziert werden. Eine solche differenzierte Plazierung kann in Richtung der Dicke des Saugkissens oder der Länge oder Breite des Saugkissens erfolgen.

[0065] In der flüssigkeitsabsorbierenden Sauglage befindet sich eine oder mehrere der oben beschriebenen, superabsorbierende Polymere enthaltenden Lagen aus Cellulosefasern oder versteiften Cellulosefasern. In einer bevorzugten Ausführungsform werden Konstruktionen aus Kombinationen von Lagen mit homogenem Superabsorbereintrag und zusätzlich schichtweiser Einbringung verwendet.

[0066] Optional werden diese erwähnten Strukturen auch durch weitere Lagen von reinen Cellulosefasern oder versteiften Cellulosefasern an der körperzugewandten Seite und/oder auch der körperfabgewandten Seite ergänzt.

[0067] Die oben beschriebenen Konstruktionen können sich auch mehrfach wiederholen, wobei es sich um eine Aufeinanderschichtung zweier oder mehrerer gleicher Lagen oder aber auch um Aufeinanderschichtung zweier oder mehrerer unterschiedlicher Konstruktionen handeln kann. Dabei liegen die Unterschiede in wiederum rein konstruktiver Art oder aber im Typ des verwendeten Materials, wie z. B. die Verwendung von in den Eigenschaften differenzierender absorbierender Polymere oder aber verschiedener Zellstoffarten.

[0068] Optional sind das gesamte Saugkissen oder aber auch einzelne Lagen der flüssigkeitsabsorbierenden Sauglage durch Lagen von Tissue von anderen Komponenten getrennt oder stehen in direktem Kontakt mit anderen Lagen oder Komponenten.

[0069] Exemplarisch können zum Beispiel die Konstruktion zur schnellen Aufnahme und Verteilung von Körperflüssigkeit und die flüssigkeitsabsorbierende Sauglage durch Tissue voneinander getrennt sein oder aber in direktem Kontakt miteinander stehen. Sofern keine separate Konstruktion zur schnellen Aufnahme und Verteilung von Körperflüssigkeit zwischen der flüssigkeitsabsorbierenden Sauglage und der körperzugewandten flüssigkeitsdurchlässigen Abdeckung existiert, sondern der Effekt der Flüssigkeitsverteilung z. B. durch die Verwendung einer speziellen körperzugewandten, flüssigkeitsdurchlässigen Abdeckung erreicht werden soll, kann die flüssigkeitsabsorbierende Sauglage ebenfalls optional von der körperzugewandten, flüssigkeitsdurchlässigen Abdeckung durch ein Tissue getrennt sein.

[0070] Statt Tissue kann optional auch nichtgewebtes Vlies in die flüssigkeitsabsorbierende Sauglage eingebracht werden. Beide Komponenten führen zu dem erwünschten Nebeneffekt der Stabilisierung und Festigung des Absorptionskerns im feuchten Zustand.

## Herstellverfahren der flüssigkeitsabsorbierenden Sauglage

[0071] Faserhaltige, superabsorberhaltige, flüssigkeitsverteilende und -speichernde Schichten lassen sich mit einer Vielzahl von Herstellverfahren generieren.

[0072] Neben den etablierten konventionellen Prozessen, wie Sie vom Fachmann allgemein unter Drumforming mit Hilfe von Formrädern, -taschen und Produktformen und entsprechend angepassten Dosiereinrichtungen für die Rohstoffe zusammengefaßt werden, sind moderne etablierte Verfahren wie der Airlaidprozess (z. B. EP 850 615, Sp. 4 Zeile 39 bis Sp. 5 Zeile 29, US 4.640.810) mit allen Formen der Dosierung, Ablage der Fasern und Verfestigung wie Hydrogenbonding (z. B. DE 197 50 890, Sp. 1 Zeile 45 bis Sp. 3 Zeile 50, Thermobonding, Latexbonding (z. B. EP 850 615, Sp. 8 Zeile 33 bis Sp. 9 Zeile 17 und Hybridbonding, der Wetlaid Prozeß (z. B. PCT WO 99/49905, Sp. 4 Zeile 14 bis Sp. 7 Zeile 16), Carding-, Meltblown-, Spunblown-Prozesse sowie ähnliche Prozesse zur Herstellung von superabsorberhaltigen Non-Wovens (im Sinne der der Definition der EDANA, Brüssel) auch in Kombinationen dieser Verfahren mit- und untereinander übliche Methoden zur Herstellung von den o. g. Flüssigkeitsspeichern. Die oben genannten Schriften werden als Referenz eingeführt und gelten somit als Teil der Offenbarung.

[0073] Als weitere Verfahren kommen die Herstellung von Laminaten im weitesten Sinne sowie von extrudierten und coextrudierten, naß- und trocken- sowie nachträglich verfestigten Strukturen in Frage.

[0074] Eine Kombinationen dieser Verfahren mit- und untereinander ist ebenfalls möglich.

# DE 100 16 041 A 1

## Konstruktionen zur schnellen Aufnahme und Verteilung von Körperflüssigkeit

[0075] Eine Konstruktion zur schnellen Aufnahme und Verteilung von Körperflüssigkeit besteht zum Beispiel aus chemisch versteiften (modifizierten) Cellulosefasern oder Highloftvliesen aus hydrophilen oder hydrophilisierten Fasern oder einer Kombination von beidem.

5

[0076] Chemisch versteifte, modifizierte Cellulosefasern können zum Beispiel erzeugt werden aus Cellulosefasern, die durch Vernetzer wie z. B. C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub> Dialdehyde, C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub> Monoaldehyde mit einer zusätzlichen Säurefunktion oder C<sub>2</sub>-C<sub>9</sub> Polycarbonsäuren in einer chemischen Reaktion umgesetzt werden. Spezielle Beispiele sind: Glutaraldehyd, Glyoxal, Glyoxalsäure oder Zitronensäure. Ebenfalls bekannt sind kationisch modifizierte Stärke oder Polyamid-Epichlorhydrinharze (z. B. KYMENE 557H, Hercules Inc., Wilmington, Delaware). Durch die Vernetzung wird eine verdrehte, gekrüselte Struktur erreicht und stabilisiert, die sich vorteilhaft auf die Geschwindigkeit der Flüssigkeitsaufnahme auswirkt.

10

### Flächengewicht und Dichte von absorbierenden Artikeln

[0077] Die absorbierenden Hygieneprodukte können in ihrem Flächengewicht und Dicke und damit der Dichte stark variieren. Typischerweise liegen die Dichten der Bereiche der Absorptionskerne zwischen 0,08 und 0,25 g/cm<sup>3</sup>. Die Flächengewichte liegen zwischen 10 und 1000 g/m<sup>2</sup>, wobei bevorzugt Flächengewichte zwischen 100 und 600 g/m<sup>2</sup> realisiert werden (siehe auch US 5,669,894, die hiermit als Referenz eingeführt wird und somit als Teil der Offenbarung gilt). Die Dichte variiert in der Regel über die Länge des absorbierenden Kerns. Dies tritt als Folge einer gezielten Dosierung der Cellulosefaser- oder versteiften Cellulosefasermenge oder der Menge des superabsorbierenden Polymers ein, da diese Komponenten in bevorzugten Ausführungsformen stärker in den Frontbereich des absorbierenden Einwegartikels eingebracht werden.

15

[0078] Diese gezielte Erhöhung des absorbierenden Materials in bestimmten Regionen des absorbierenden Kerns kann auf andere Weise auch z. B. durch Herstellung eines entsprechend großen, mittels eines Airlaid- oder Wetlaidverfahrens hergestellten Flächengebildes, bestehend aus hydrophilen Cellulosefasern, optional aus versteiften Cellulosefasern, optional aus synthetischen Fasern (z. B. Polyolefinen) sowie aus superabsorbierenden Polymeren und anschließender Rückfaltung oder Übereinanderlegen erreicht werden.

20

25

### Prüfmethoden

30

#### Prüfmethode 1

##### Retention (TB)

[0079] Die Retention wird nach der Teebeutelmethode und als Mittelwert aus drei Messungen angegeben. Etwa 200 mg Polymerisat werden in einen Teebeutel eingeschweißt und für 30 Minuten in 0,9%ige NaCl-Lösung getaut. Anschließend wird der Teebeutel in einer Schleuder (23 cm Durchmesser, 1.400 Upm) 3 Minuten geschleudert und gewogen. Einen Teebeutel ohne wasserabsorbierendes Polymerisat lässt man als Blindwert mitlaufen.

35

[0080] Retention = Auswaage - Blindwert/Einwaage [g/g]

40

#### Prüfmethode 2

### Anticaking Test und Feuchtigkeitsaufnahme

45

[0081] Dieser Test soll zur Beurteilung des Caking-Verhaltens und zur Ermittlung der Feuchtigkeitsaufnahme dienen. Dazu werden 5 g Superabsorber in eine Schale eingewogen und gleichmäßig verteilt und über 3 Stunden bei 38°C und 80% rel. Luftfeuchte in einem Klimaschrank gelagert. Zur Ermittlung der Feuchtigkeitsaufnahme wird die Schale danach zurückgewogen. Das Caking-Verhalten bestimmt sich aus dem % Siebdurchgang der auf ein Sieb der Maschenweite 1,68 mm geschütteten Superabsorberprobe nach dreimaligem Anschlagen des Siebes. Superabsorber mit einem guten Anticaking-Verhalten bilden bei der Feuchtelagerung wenig Zusammenbackungen und passieren das Sieb fast vollständig.

50

#### Prüfmethode 3

55

##### Gelpermeabilität (SFC)

60

[0082] Die Prüfung wird nach einer in der WO 95/22356, die hiermit als Referenz eingeführt wird und somit als Teil der Offenbarung gilt, veröffentlichten Methode durchgeführt. In einen Zylinder mit Siebboden werden ca. 0,9 g Superabsorbermaterial eingewogen und sorgfältig auf der Siebfäche verteilt. Das Superabsorbermaterial lässt man in JAYCO synthetischen Urin 1 Stunde lang gegen einen Druck von 20 g/cm<sup>2</sup> quellen. Nach Erfassung der Quellhöhe des Superabsorbers lässt man bei konstantem hydrostatischem Druck 0,118 M NaCl-Lösung aus einem nivellierten Vorratsgefäß durch die gequollene Gelschicht laufen. Die gequollene Gelschicht ist während der Messung mit einem speziellen Siebzylinder abgedeckt, der eine gleichmäßige Verteilung der 0,118 M NaCl-Lösung oberhalb des Gels und konstante Bedingungen (Messtemperatur 20–25°C) während der Messung bezüglich der Gelbettbeschaffenheit gewährleistet. Der auf den gequollenen Superabsorber wirkende Druck ist weiterhin 20 g/cm<sup>2</sup>. Mit Hilfe eines Computers und einer Waage wird die Flüssigkeitsmenge, die die Gelschicht als Funktion der Zeit passiert in Intervallen von 20 Sekunden innerhalb einer Zeitperiode von 10 Minuten erfasst. Die Fließrate g/s durch die gequollene Gelschicht wird mittels Regressionsanalyse mit Extrapolation der Steigung und Ermittlung des Mittelpunkts auf den Zeitpunkt t = 0 der Fließmenge inner-

65

# DE 100 16 041 A 1

halb der Minuten 2–10 ermittelt. Die Berechnung des SFC-Wertes (K) berechnet sich wie folgt:

$$K = \frac{F_s(t=0) \cdot L_0}{r \cdot A \cdot \Delta P} = \frac{F_s(t=0) \cdot L_0}{139506}$$

[0083] Wobei:

$F_s(t=0)$  die Fließrate in g/s

$L_0$  die Dicke der Gelschicht in cm

$r$  die Dichte der NaCl-Lösung (1,003 g/cm<sup>3</sup>)

10  $A$  die Fläche der Oberseite der Gelschicht im Messzylinder (28,27 cm<sup>2</sup>)

$\Delta P$  der hydrostatische Druck, der auf der Gelschicht lastet (4920 dyne/cm<sup>2</sup>)

und K der SFC-Wert ist [cm<sup>3</sup> · s · g<sup>-1</sup>]

## Prüfmethode 4

15

### Flüssigkeitsaufnahme unter Druck (AAP-Test)

[0084] Die Aufnahme unter Druck (Druckbelastung 50 g/cm<sup>2</sup>) wird nach einer in der EP 0339461, Seite 7, beschriebenen Methode bestimmt. In einen Zylinder mit Siebboden werden ca. 0,9 g Superabsorber eingewogen. Die gleichmäßig aufgestreute Superabsorberlage wird mit einem Stempel belastet, der einen Druck von 50 g/cm<sup>2</sup> ausübt. Der zuvor gewogene Zylinder wird anschließend auf eine Glasfilterplatte gestellt, die sich in einer Schale mit 0,9%iger NaCl-Lösung befindet, deren Flüssigkeitseiveau genau der Höhe der Filterplatte entspricht. Nachdem man die Zylindereinheit 1 Stunde lang 0,9%ige NaCl-Lösung saugen gelassen hat, wird diese zurückgewogen und der AAP wie folgt berechnet:  
25  $\Delta AP = \text{Auswaage}(\text{Zylindereinheit} + \text{Superabsorber}) - \text{Einwaage}(\text{Zylindereinheit} + \text{vollgesogener Superabsorber}) / \text{Einwaage Superabsorber}$

## Prüfmethode 5

30

### Fließfähigkeit (FFC-Wert)

35

[0085] Die Fließfähigkeit der superabsorbierenden Polymerpulver wird mit dem Ringschergerät RST = 1.01 der Firma Dr.-Ing. Dietmar Schulze Schüttgutmeßtechnik bestimmt. Der FFC-Wert gibt Auskunft über die Fließeigenschaften eines Schüttgutes in einem Silo. Bei der Messung wird das Schüttgut in einer ringsförmigen Scherzelle verschiedenen Belastungen ausgesetzt (Anscheren 500 000 Pa, Abscheren 100 000 Pa, 250 000 Pa, 400 000 Pa und 100 000 Pa) und aus den dabei bestimmten Messwerten der FFC-Wert ermittelt. Das Fließverhalten lässt sich wie folgt charakterisieren:

FFC	Fließfähigkeit
> 10	frei fließend
4–10	leicht fließend
2–4	kohäsiv
1–2	schr kohäsiv
< 1	nicht fließend

45

### Beispiele

[0086] Im folgenden wird die Erfindung anhand von Beispielen erläutert. Diese Erläuterungen sind lediglich beispielhaft und schränken den allgemeinen Erfindungsgedanken nicht ein. Sofern nicht anders angegeben, wiesen alle Polymerpulver eine Feuchtigkeit von unter 5 Gew.-% auf, die Behandlungen mit den Salzlösungen wurden bei Raumtemperatur durchgeführt.

### Beispiel 1–5

55

### Vergleichsbeispiel 1–4

60

[0087] Aus einer großtechnischen Produktion wurde das Pulver eines an der Oberfläche nachvernetzten, superabsorbierenden, teilweise neutralisierten Acrylsäurepolymerisates entnommen und ohne vorherige Absiebung der Feinanteile (3 Gew.-% unter 150 µm) mit wässrigen Lösungen von Aluminiumsulfat, Eisen(III)chlorid und Magnesiumchlorid unter Röhren mit einem Krups-Haushaltsmixer versetzt und auf einer Rollbank zum Abbau von Agglomerationen langsam durchmischt. Das Mengenverhältnis von Salz und Wasser sowie die Eigenschaften der mit den Salzlösungen behandelten Pulver sowie die des Originalpulvers ohne Absiebung (V1) bzw. nach Absiebung (V2) der Feinanteile unter 150 µm sind in der Tabelle 1 aufgeführt.

65

# DE 100 16 041 A 1

Tabelle 1

Zugabemengen Salz bzw. Wasser in Gew.-% auf Polymerpulver

<b>Beispiel</b>	<b><math>\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3^*/\text{H}_2\text{O}</math></b>	<b><math>\text{FeCl}_3^+/\text{H}_2\text{O}</math></b>	<b><math>\text{MgCl}_2^{\#}/\text{H}_2\text{O}</math></b>	<b>AAP</b>	<b>TB</b>	<b>SFC</b>	
<b>V1</b>				23,2	24	52	
<b>V2</b>				23,5	24	69	
<b>B1</b>	0,1 / 0,5			22,5	24	53	10
<b>B2</b>	0,1 / 3,0			21,6	23	60	
<b>B3</b>	1,0 / 1,0			21,1	24	105	15
<b>B4</b>		0,25 / 0,5		21,6	23	98	
<b>B5</b>		0,75 / 3,0		20,6	23	120	
<b>V3</b>			0,25 / 3,0	22,1	23	48	20
<b>V4</b>			0,25 / 1,0	22,3	23	37	

\*: als Hydrat mit 18  $\text{H}_2\text{O}$ , +: als Hydrat mit 6  $\text{H}_2\text{O}$ , #: als Hydrat mit 6  $\text{H}_2\text{O}$

25

## Vergleichsbispiel 5

[0088] Es wird wie bei V3 verfahren, jedoch findet  $\text{CaCl}_2$  anstelle von  $\text{MgCl}_2$  Verwendung. Das Polymerpulver wies eine Tiefbeutelretention von  $\text{TB} = 23 \text{ g/g}$ , eine Absorption unter Druck von  $\text{AAP} = 21,9 \text{ g/g}$  und eine Gelpermabilität von  $\text{SFC} = 42 [\text{cm}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{g}^{-1}]$  auf.

30

## Beispiel 6

[0089] Ein mit einer Aluminiumsulfatlösung behandeltes oberflächenvernetztes Polymerpulver gemäß Beispiel 8 wird unter den Bedingungen des Anticakingtestes 3 h bei  $38^\circ\text{C}$  und 80% rel. Luftfeuchte gelagert und anschließend dem Siebtest unterzogen. Im Vergleich zu einer unbehandelten Probe passiert das erfundsgemäße Polymerpulver fast quantitativ das Prüfsieb während die unbehandelte Probe aufgrund ihrer Verklumpungsneigung größtenteils auf dem Prüfsieb verbleibt.

35

## Tabelle 2

<b>Produkt</b>	<b>Feuchtigkeitszunahme</b>		<b>Siebdurchgang</b>
	<b>Behandlung</b>	<b>[%]</b>	<b>[%]</b>
<b>ohne <math>\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3</math></b>	10,2		33,0
<b>mit <math>\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3</math></b>	8,1		99,8

## Beispiel 7

[0090] Das Pulver eines an der Oberfläche nachvernetzten Superabsorbers vom Typ Favor® SXM 9100 (Oberflächenvernetztes Superabsorberpulver aus vorvernetzter, teilneutralisierter Polyacrylsäure der Fa. Stockhausen GmbH&CO. KG, Krefeld, Deutschland) mit 3,9 Gew.-% Feinanteile von unter 150  $\mu\text{m}$  und einer Gelpermabilität von  $\text{SFC} = 19 [\text{cm}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{g}^{-1}]$  wurde mit 1 Gew.-% einer 50%igen  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \times 14\text{H}_2\text{O}$ -Lösung in einem Ruberg-Mischer homogen vermischt. Danach wies das Polymerpulver nur noch 2,0 Gew.-% Feinanteile auf und die Gelpermabilität war auf  $\text{SFC} = 50 [\text{cm}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{g}^{-1}]$  angestiegen.

55

[0091] Trennt man von dem nicht mit  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ -Lösung behandelten Ausgangspulver die Feinanteile unter 150  $\mu\text{m}$  ab, so entsteht ein Pulver mit einem  $\text{SFC} = 43 [\text{cm}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{g}^{-1}]$ .

60

## Beispiel 8

65

[0092] Entsprechend der Vorgehensweise von Beispiel 7 wird an der Oberfläche nachvernetztes Superabsorberpulver vom Typ Favor® SXM 6565 (Oberflächenvernetztes Superabsorberpulver aus vorvernetzter, teilneutralisierter Polyacryl-

# DE 100 16 041 A 1

säure der Fa. Stockhausen GmbH&CO. KG, Krefeld, Deutschland) mit 3,1 Gew.-% Feinanteil unter 150 µm mit unterschiedlichen Mengen 50 Gew.-%iger  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \times 14 \text{H}_2\text{O}$ -Lösung versetzt.

[0093] Zur Beurteilung der Abriebstabilität wurde die Permeabilität nach dem Mahlen einer Probe ohne und mit erfundungsgemäßer Behandlung gemessen. Der Mahltest wurde in einer Kugelmühle bei 95 UpM mit 10 g Produkt über 6 Minuten durchgeführt. Die Messung der Permeabilität erfolgt nach dem Mahltest ohne Abtrennung etwaiger Feinanteile.

Tabelle 3

<u>Gew.% <math>\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3</math>-Lösung</u>	<u>0</u>	<u>0,4</u>	<u>1,0</u>	<u>2,0</u>	<u>4,0</u>
<b>SFC ohne Abtrennung der Feinanteile unter 150 µm</b>	44	52	67	89	87
<b>SFC mit Abtrennung der Feinanteile unter 150 µm</b>		71			
<b>SFC nach Kugelmühle</b>	20			79	

Beispiel 9

[0094] Ein an der Oberfläche nachvernetztes, 3 Gew.-% Feinanteile (< 150 µm) enthaltendes Superabsorberpulver aus auf Polyvinylalkohol (Mowiol 5 88, 1,9 Gew.-%/Trockensubstanz) gepropfter, vorvernetzter und zu 70 Mol% teilneutralisierter Polyacrylsäure, wurde erfundungsgemäß mit 1 Gew.-% einer 50%igen wässrigen Lösung von  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \times 18 \text{H}_2\text{O}$  durch Vermischen auf einer Rollbank behandelt. Das Produkt besaß eine Retention von 25,5 g/g, eine Absorption unter Druck von AAP = 21 g/g und eine Gelpermeabilität von SFC = 75 [ $\text{cm}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{g}^{-1}$ ].

[0095] Ohne Behandlung wies der Superabsorber einschließlich von 3 Gew.-% Feinanteilen (< 150 µm) eine Teebeutelretention von TB = 25 g/g, eine Absorption unter Druck von AAP = 22 g/g und eine Gelpermeabilität von SFC = 45 [ $\text{cm}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{g}^{-1}$ ] auf. Nach dem Absieben der Feinanteile zeigte der un behandelte Absorber bei gleichbleibender Retention eine Absorption unter Druck von AAP = 22,5 g/g und eine Gelpermeabilität von SFC = 75 [ $\text{cm}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{g}^{-1}$ ].

Beispiel 10-13

Vergleichsbeispiel 6-7

[0096] Ein Supraborberpulver gemäß Beispiel 1 mit 3 Gew. Feinanteilen von < 150 µm wird wie in Beispiel 1 behandelt. Die Eigenschaften der Absorberpulver mit Feinanteilen (V6), ohne Feinanteile (V7) und mit erfundungsgemäßer Nachbehandlung sind in der Tabelle 4 aufgeführt.

Tabelle 4

Zugabemengen Salz bzw. Wasser in Gew.-% auf Polymerpulver

<u>Beispiel</u>	<u><math>\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3^*/\text{H}_2\text{O}</math></u>	<u><math>\text{FeCl}_3^+/\text{H}_2\text{O}</math></u>	<u>AAP</u>	<u>TB</u>	<u>SFC</u>
<b>V6</b>			23	24	45
<b>V7</b>			23,5	23,7	69
<b>B10</b>	0,5 / 0,5		21,5	24,5	93
<b>B11</b>	1,0 / 3,0		22	24	72
<b>B12</b>		0,25 / 0,5	21	24	76
<b>B13</b>		0,5 / 3,0	21	23,5	60

\*: als Hydrat mit 18  $\text{H}_2\text{O}$ , +: als Hydrat mit 6  $\text{H}_2\text{O}$

## DE 100 16 041 A 1

Beispiel 14-19

Vergleichsbeispiele 8-10

[0097] Ein Superabsorberpulver gemäss Beispiel 1 mit 5, 10 und 15 Gew.-% Feinanteilen von < 150 µm wird wie in Beispiel 1 behandelt. Die Eigenschaften der Absorberpulver mit Feinanteilen (V8-V10) und mit erfindungsgemäßer Nachbehandlung sind in der Tabelle 5 aufgeführt.

Tabelle 5

Zugabemengen Salz bzw. Wasser in Gew.-% auf Polymerpulver

<b>Beispiel</b>	<b>Feinanteile</b>	<b>Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>*/H<sub>2</sub>O</b>	<b>AAP</b>	<b>TB</b>	<b>SFC</b>	<b>Feinanteile</b>	<b>15</b>
	<b>vor</b>					<b>nach</b>	
	<b>Behandlung</b>					<b>Behandlung</b>	
<b>V8</b>	5		22	24	26		
<b>B14</b>	5	0,5 / 0,5	21,3	24,7	52		20
<b>B15</b>	5	0,5 / 3,0	20,2	24,4	45	2,5	
<b>V9</b>	10		21,4	24,3	29		25
<b>B16</b>	10	0,5 / 0,5	20,8	24,3	53		
<b>B17</b>	10	0,5 / 3,0	20	23,7	45	3,5	
<b>V10</b>	15		21,5	23,2	25		30
<b>B18</b>	15	0,5 / 0,5	19,6	23,7	53		
<b>B19</b>	15	0,5 / 3,0	19,8	23,8	40	4,5	35

\*: als Hydrat mit 18 H<sub>2</sub>O

Beispiel 20 24

Vergleichsbeispiel 11-15

[0098] Pulver eines an der Oberfläche nachvernetzen, zu 70 Mol. % mit Natronlauge teilneutralisierten Polyacrylsäurepolymerisates mit einem Feinstaubanteil < 150 µm von 1,1 Gew.-% wurden in einem MTI-Mischer (Schaufelmischer) mit verschiedenen konzentrierten wässrigen Lösungen von Aluminiumsulfat versetzt und bei 750 Upm durchmischt.

45

50

55

60

65

# DE 100 16 041 A 1

Tabelle 6

Zugabemengen Salz bzw. Wasser in Gew.-% auf Polymerpulver

<u>Beispiel</u>	<u>Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>*/H<sub>2</sub>O</u>	<u>FFC</u>	<u>AAP</u>	<u>TB</u>	<u>SFC</u>
<b>B20</b>	0,15 / 0,15	14	22,5	27	47
<b>V11</b>	ohne	5,7	23	26,5	44
<b>B21</b>	0,15 / 0,5	11	22,8	26	41
<b>V12</b>	ohne	6,2	23,3	26,7	37
<b>B22</b>	0,15 / 1,0	10,4	22,8	26,5	48
<b>V13</b>	ohne	6,2	23,5	27	37
<b>B23</b>	0,15 / 2,0	8,6	22,3	26,8	45
<b>V14</b>	ohne	6,2	24	26,3	38
<b>B24</b>	0,15 / 3,0	8,3	22	26	63
<b>V15</b>	ohne	6,8	23,8	26,5	46

\*: als Hydrat mit 18 H<sub>2</sub>O

[0099] Die Produkte wiesen eine gute bis sehr gute Fliessfähigkeit, die bei den Beispielen 20–22 sofort nach kurzer Durchmischung vorhanden war, während die Produkte nach Beispiel 23 und 24, die mit Salzlösungen geringerer Konzentration behandelt wurden, eine längere Stand- bzw. Mischzeit von bis zu 1 Stunde erforderten.

## Patentansprüche

- 35 1. Pulverförmiges, an der Oberfläche nachvernetztes, Wasser oder wässrige Flüssigkeiten absorbierendes Polymerisat, aufgebaut aus polymerisierten gegebenenfalls vorvernetzten, teilneutralisierten Carboxylgruppen enthaltenden Monomeren, dadurch gekennzeichnet, dass das pulverförmige Polymerisat nach der Nachvernetzung mit der Lösung wenigstens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations umgesetzt worden ist.
- 40 2. Pulverförmiges Polymerisat nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das Kation mindestens ein Aluminium-Kation, Eisen-Kation und/oder Mangan-Kation ist.
- 45 3. Pulverförmiges Polymerisat nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass das Kation in einer Menge von 0,001–1 Gew.-%, vorzugsweise mit 0,002–0,5, besonders bevorzugt 0,005–0,2 Gew.-% bezogen auf das Polymerisat eingesetzt wird.
- 50 4. Pulverförmiges Polymerisat nach einem der Ansprüche 1–3, dadurch gekennzeichnet, dass es vor der Umsetzung einen Feuchtegehalt von weniger als 10 Gew.-%, bevorzugt von weniger als 8 Gew.-%, besonders bevorzugt von weniger als 5 Gew.-% aufweist.
- 55 5. Pulverförmiges Polymerisat nach einem der Ansprüche 1–4, dadurch gekennzeichnet, dass der Wassergehalt des Polymerisatpulvers während der Umsetzung um 0,05–10 Gew.-%, vorzugsweise 0,1–5 Gew.-%, besonders bevorzugt 0,1–3 Gew.-% steigt.
- 60 6. Pulverförmiges Polymerisat nach einem der Ansprüche 1–5, dadurch gekennzeichnet, daß die Kornfraktion < 150 µm vor der Umsetzung < 15 Gew. %, vorzugsweise < 8 Gew.-%, besonders bevorzugt < 5 Gew.-% beträgt.
- 65 7. Pulverförmiges Polymerisat nach einem der Ansprüche 1–6, dadurch gekennzeichnet, dass die Carboxylgruppen zu 25–85% neutralisiert sind.
- 70 8. Pulverförmiges Polymerisat nach einem der Ansprüche 1–7, dadurch gekennzeichnet, daß es weitere Comonomere und/oder Propolymere enthält.
- 75 9. Verfahren zur Herstellung von pulverförmigem, an der Oberfläche nachvernetztem, Wasser oder wässrige Flüssigkeiten absorbierenden Polymerisat gemäß einem der Ansprüche 1–8, dadurch gekennzeichnet, dass dem pulverförmigen Polymerisat nach der Nachvernetzung eine Lösung wenigstens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations zugesetzt wird und das pulverförmige Polymerisat und die Lösung vorzugsweise homogen durchmischt werden.
- 80 10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß die Temperatur des Polymerisatpulvers während der Nachbehandlung 0°C bis 100°C, vorzugsweise 10°C bis 80°C, besonders bevorzugt 20 bis 50°C beträgt.
- 85 11. Verfahren nach Anspruch 9 oder 10, dadurch gekennzeichnet, daß die Durchmischung mit einem Rührwerk erfolgt, das bei einer Drehzahl von 700–1000 UpM betrieben wird.
- 90 12. Pulverförmiges, Wasser oder wässrige Flüssigkeiten absorbierendes Polymerisat, erhältlich durch Verfahren gemäß einem der Ansprüche 9–11.
- 95 13. Verwendung des pulverförmigen Polymerisates gemäß einem der Ansprüche 1–8 und 12 als Absorptionsmittel für Flüssigkeiten, insbesondere Wasser und wässrige Flüssigkeiten.

# DE 100 16 041 A 1

14. Verwendung einer Lösung wenigstens eines Salzes eines mindestens dreiwertigen Kations zur Wiederherstellung der Gelpermeabilität von durch mechanische Einwirkung geschädigten pulverförmigen Wasser oder wässrige Flüssigkeiten absorbierenden Polymerisaten, aufgebaut aus polymerisierten gegebenenfalls vorvernetzten, teilneutralisierten Carboxylgruppen enthaltenden Monomeren, dadurch gekennzeichnet, dass dem pulverförmigen Polymerat nach der Nachvernetzung die Lösung des Salzes zugesetzt wird und das pulverförmige Polymerat und die Lösung durchmischt werden.

5

15. Verwendung nach Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, dass als Kation mindestens ein Aluminium-Kation, Eisen-Kation und/oder Mangan-Kation eingesetzt wird.

10

16. Verwendung nach Anspruch 14 oder 15, dadurch gekennzeichnet, dass der Anteil des Kations im Polymerisatpulver 0,001-1 Gew.-%, vorzugsweise 0,002-0,5, besonders bevorzugt 0,005-0,2 Gew.-% beträgt.

17. Verwendung nach einem der Ansprüche 14-16, dadurch gekennzeichnet, dass das Polymerisatpulver vor dem Zusatz der Lösung einen Feuchtegehalt von weniger als 10 Gew.-%, bevorzugt von weniger als 8 Gew.-%, besonders bevorzugt von weniger als 5 Gew.-% aufweist.

15

18. Verwendung nach einem der Ansprüche 14-17, dadurch gekennzeichnet, dass der Wassergehalt des Polymerisatpulvers während der Nachbehandlung um 0,05-10 Gew.-%, vorzugsweise 0,1-5 Gew.-%, besonders bevorzugt 0,1-3 Gew.-% bezogen auf das Polymerisatpulver steigt.

15

19. Verwendung nach einem der Ansprüche 14-18, dadurch gekennzeichnet, dass die Kornfraktion < 150 µm vor der Nachbehandlung < 15 Gew.-%, vorzugsweise < 8 Gew.-%, besonders bevorzugt < 5 Gew.-% beträgt.

20. Verwendung nach einem der Ansprüche 14-19, dadurch gekennzeichnet, dass die Carboxylgruppen zu 25-85% neutralisiert sind.

20

21. Verwendung nach einem der Ansprüche 14-20, dadurch gekennzeichnet, dass das Polymerat weitere Comonomere und/oder Propopolymere enthält.

22. Verwendung nach einem der Ansprüche 14-21, dadurch gekennzeichnet, dass die Temperatur des Polymerisatpulvers vor dem Zusatz der Lösung 0°C bis 100°C, vorzugsweise 10°C bis 80°C, besonders bevorzugt 20 bis 50°C beträgt.

25

23. Verwendung nach einem der Ansprüche 14-22, dadurch gekennzeichnet, dass die Durchmischung mit einem Rührwerk erfolgt, das bei einer Drehzahl von 700-1000 UpM betrieben wird.

24. Verwendung des Polymerates gemäß den Ansprüchen 1-7 oder hergestellt mit dem Verfahren gemäß den Ansprüchen 8-12 als Absorptionsmittel für wässrige Flüssigkeiten, vorzugsweise in Konstruktionen zur Aufnahme von Körperflüssigkeiten, in geschäumten und nicht geschäumten Flächengebilden, in Verpackungsmaterialien, bei der Pflanzenaufzucht und als Bodenverbesserungsmittel.

30

25. Verwendung der Polymerisate nach einem der Ansprüche 1-7 oder hergestellt mit dem Verfahren gemäß den Ansprüchen 8-12 in Hygieneartikeln, insbesondere Windeln oder Tampons.

26. Verwendung der Polymerisate nach einem der Ansprüche 1 bis 7 oder hergestellt mit dem Verfahren gemäß den Ansprüchen 8-12 als Trägersubstanz und/oder Stabilisator für Wirkstoffe, insbesondere für Düngemittel oder andere Wirkstoffe, die gegebenenfalls retardiert abgegeben werden.

35

27. Hygiene Artikel, insbesondere Windeln aufweisend Polymerisate nach einem der Ansprüche 1 bis 7 oder hergestellt mit dem Verfahren gemäß den Ansprüchen 8-12.

40

45

50

55

60

65

**- Leerseite -**

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record**

**BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- BLACK BORDERS**
- IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- FADED TEXT OR DRAWING**
- BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- SKEWED/SLANTED IMAGES**
- COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- GRAY SCALE DOCUMENTS**
- LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- OTHER:** \_\_\_\_\_

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.**